УДК 748.736.4

М. Ф. Федина – кандидат хімічних наук, доцент кафедри хімії Національного лісотехнічного університету України;

А. О. Федорчук – доктор хімічних наук, завідувач кафедри неорганічної та органічної хімії Львівського національного університету ветеринарної медицини та біотехнологій імені С. З. Гжицького;

Л. О. Федина – кандидат хімічних наук, доцент Львівського інституту економіки і туризму

Кристалічна структура сполуки TmCu₅Al₇

Роботу виконано на кафедрі неорганічної та органічної хімії ЛНУВМБТ ім. С. З. Ґжицького

Рентгенівським дифракційним методом порошку (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu K a_I -випромінювання) досліджено кристалічну структуру тернарного алюмініду TmCu₅Al₇ (структурний тип CeMn₄Al₈, символ Пірсона t/26, просторова група I4/mmm, a = 8,66936(3), c = 5,11125(3) Å, V = 384,15(1) Å³, $R_I = 0,0685$, $R_P = 0,1055$). Проаналізовано взаємозв'язок структур тернарних алюмінідів TmCu₅Al₇ та TmCu₄Al. **Ключові слова:** Тулій, Купрум, Алюміній, рентгенівський метод порошку, кристалічна структура.

<u>Федына М. Ф., Федорчук А. А., Федына Л. А. Кристаллическая структура соединения TmCu₅Al₇.</u> Рентгеновским дифракционным методом порошка (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu K α_1 -излучение) изучена кристаллическая структура тернарного алюминида (структурный тип CeMn₄Al₈, символ Пирсона tl26, пространственная группа I4/mmm, a = 8,66936(3), c = 5,11125(3) Å, V = 384,15(1) Å³, R₁ = 0,0685, R_P = 0,1055). Проанализировано взаимосвязь структур тернарных алюминидов TmCu₅Al₇ и TmCu₄Al.

Ключевые слова: тулий, медь, алюминий, рентгеновский метод порошка, кристаллическая структура.

<u>Fedyna M. F., Fedorchuk A. O., Fedyna L. O. Crystal Structure of the Compounds TmCu₅Al₇.</u> The crystal structure of ternary aluminide TmCu₅Al₇ was determined by X-ray powder diffraction (Huber G670 Imaging Plate Guinier camera, Cu K a_I -adiation): structure type CeMn₄Al₈, space group *I*4/*mmm*, Pearson symbol *tI*26, *a* = 8,66936(3), *c* = 5,11125(3) Å, *V* = 384,15(1) Å³, *R_I* = 0,0685, *R_P* = 0,1055). Interrelations between of the structures of ternary aluminides TmCu₅Al₇ and TmCu₄Al were analyzed.

Key words: thulium, copper, aluminium, X-ray powder diffraction, crystal structure.

Постановка наукової проблеми та її значення. Аналіз останніх досліджень із цієї проблеми. Уперше про тернарні сполуки TmCu₄Al₈ та TmCu₆Al₆ повідомили автори робіт [3, 4], які навели для них лише результати першого етапу структурних досліджень.

Нашою **метою** був синтез тернарної фази складу TmCu₅Al₇ і вивчення її кристалічної структури для перевірки можливості реалізації структурного типу ThMn₁₂ чи його впорядкованої надструктури CeMn₄Al₈ у потрійній системі Tm-Cu-Al.

Матеріали і методи. Сплави масою 1 г виготовлено в електродуговій печі з вольфрамовим невитрачуваним електродом на мідному водоохолоджуваному поді в атмосфері очищеного аргону з металів високої чистоти: тулію ТуМ-1 (99,82 мас. % Тт), міді МОК (99,99 мас. % Сu) та алюмінію А999 (осч) (99,999 мас. % Al). Як гетер використано губчастий титан. Зразки гомогенізовано при 870 К протягом 900 год у вакуумованих кварцових ампулах з подальшим гартуванням у холодній воді.

Кристалічну структуру синтезованої сполуки досліджено рентгенівським методом полікристалу за масивом дифракційних даних зразка складу Tm_{7,5}Cu_{38,5}Ge_{54,0}, одержаного на дифрактометрі Guinier Huber G 670 за методом Гіньє на проходження (випромінювання Cu Kα₁). Профільні та структурні параметри уточнено методом Рітвельда – порівнянням теоретично розрахованих профілів дифрактограм з експериментальними. Усі розрахунки проведено з використанням комплексу програм WinCSD [5].

Виклад основного матеріалу й обґрунтування отриманих результатів дослідження. У результаті уточнення структурних параметрів було підтверджено належність структури тернарної сполуки складу TmCu₅Al₇ до структурного типу CeMn₄Al₈ [15]. Положення атомів Ce займають атоми Tm, атомів Mn – Cu, а частину положень атомів Al – статистична суміш з атомів Al та Cu. Експериментальні, розраховані та різницеві дифрактограми однофазного зразка Tm_{7.5}Cu_{38.5}Ge_{54.0}, представлено на рисунку 1. Умови одержання масивів дифракційних даних та результати уточнення структури сполуки наведено в таблиці 1, координати та ізотропні параметри коливання атомів – у

[©] Федина М. Ф., Федорчук А. О., Федина Л. О., 2012

таблиці 2, а елементарну комірку структури сполуки TmCu₅Al₇ та координаційні многогранники атомів – на рисинку 2.



Рис. 1. Експериментальна (точки), розрахована(суцільні лінії) та різницева (суцільні лінії внизу рисунків) дифрактограми зразка Tm_{7,5}Cu_{38,5}Ge_{54,0}. Вертикальні риски вказують положення відбить hkl сполуки TmCu₅Al₇

Таблиця 1

Умови проведення експерименту та результати уточнення структури сполуки TmCu₅Al₈

| | - |
|--|-----------------------------------|
| Склад зразка | $Tm_{7,5}Cu_{38,5}Ge_{54,0}$ |
| Склад сполуки | TmCu ₅ Al ₈ |
| Символ Пірсона | tI26 |
| Просторова група | I4/mmm |
| Кількість формульних одиниць, Z | 2 |
| Параметри комірки: <i>а</i> , Å | 8,66936(3), |
| <i>c</i> , Å | 5,11125(3) |
| Об'єм комірки V, Å ³ | 384,15(1) |
| Розрахована густина, г/см ³ | 5,8231(1) |
| Коефіцієнт абсорбції, см ⁻¹ | 428,17 |
| Інтервал 2 <i>θ</i> , ° | 5-100 |
| Експозиція, хв | 6 x 15 |
| Фактори достовірності: <i>R</i> _I | 0,0685 |
| $R_{\rm P}$ | 0,1055 |

Таблиця 2

Координати та ізотропні параметри коливання атомів у структурі сполуки TmCu₅Al₇

| Атом | ПСТ | x | у | Z | $B_{\rm iso}, {\rm \AA}^2$ |
|------|---------------|-----------|-----|-----|----------------------------|
| Tm | 2(a) | 0 | 0 | 0 | 0,53(2) |
| Cu | 8(<i>f</i>) | 1/4 | 1/4 | 1/4 | 0,89(2) |
| A11 | 8(<i>i</i>) | 0,3457(2) | 0 | 0 | 1,00(6) |
| Al2* | 8(<i>f</i>) | 0,2814(2) | 1/2 | 0 | 0,85(5) |

* Al2 0,237(3) Cu + 0,763(3) Al



Рис. 2. Елементарна комірка структури сполуки ТтСи₅Al7 та координаційні многогранники атомів

Координаційні многогранники атомів у структурі сполуки $TmCu_5Al_7$ тотожні відповідним поліедрам прототипу, а саме: гексагональні призми з вісьмома додатковими атомами [$TmAl_4Cu_8(Al,Cu)_8$], пентагональні антипризми з двома додатковими атомами навпроти базисних граней [$CuCu_2Tm_2Al_4(Al,Cu)_4$] та [<u>Al2</u>Cu_4Tm_2Al_4(Al,Cu)_2] і гексагональні антипризми з двома додатковими атомами навпроти базисних граней [<u>Al1</u>Cu_4TmAl_5(Al,Cu)_4].

Кристалічна структура сполуки TmCu₅Al₈ близькоспоріднена до структури іншого тернарного алюмініду TmCu₄Al [5], з яким при температурі дослідження перебуває в рівновазі: координаційні поліедри обох сполук (рис. 3) є гексагональними призмами з вісьмома додатковими атомами для першої та шістьма для другої. Названі многогранники щільно заповнюють простір в обох сполуках. Суттєвою відмінністю є заповнення правильних систем точок для тернарного алюмініду зі структурою CaCu₅ статистичними сумішами атомів Купруму та Алюмінію, тоді як в структурі дослідженої нами сполуки спостерігається більш упорядкований варіант заповнення.



Рис. 3. Взасмозв'язок структур тернарних алюмінідів ТтСи₅Al₇ та ТтСи₄Al

Значення розрахованих міжатомних віддалей добре корелюють із сумами атомних радіусів компонентів (табл. 3). Найбільше скорочення міжатомних віддалей ($\Delta = (d-\Sigma r)/\Sigma r \cdot 100$ %; ($r_{\text{Tm}} = 1,74$ Å, $r_{\text{Cu}} = 1,28$ Å та $r_{\text{Al}} = 1,43$ Å) [6]) виявлено між атомами Al-Cu (~2-7 %), Al-Al(~3-6 %) та Al-Tm (~5 %), що може свідчити про незначну частку ковалентного зв'язку між ними.

Таблиця З

| Атоми | | d, Å | D <i>d</i> ,% | КЧ | Атоми | | d, Å | D <i>d</i> ,% | КЧ |
|-------|--------|-----------|---------------|----|-------|---------|-----------|---------------|----|
| Tm– | - 4A11 | 2,997(2) | -5,46 | | Cu– | - 4Al2 | 2,5307(1) | -6,62 | |
| | - 8A12 | 3,1815(8) | 0,36 | 20 | | - 2Cu | 2,556(1) | -0,16 | 12 |
| | – 8 Cu | 3,321(1) | 9,97 | | | - 4A11 | 2,6493(6) | -2,25 | 12 |
| | | | | | | – 2Tm | 3,321(1) | 9,97 | |
| Al1- | - 4Cu | 2,6493(6) | -2,25 | | A12- | - 4Cu | 2,5307(1) | -6,62 | |
| | – Al1 | 2,675(3) | -6,47 | | | -4A12 | 2,680(1) | -6,29 | |
| | - 2A12 | 2,782(1) | -2,73 | 14 | | – 2 Al1 | 2,7831(9) | -2,69 | 12 |
| | - 2A12 | 2,7831(9) | -2,69 | | | – 2Tm | 3,1815(8) | 0,36 | 12 |
| | -Tm1 | 2,997(2) | -5,46 | | | | | | |
| | -4A11 | 3,180(1) | 11,19 | | | | | | |

Міжатомні віддалі *d*, скорочення міжатомних віддалей D*d* та координаційні числа атомів у структурі сполуки TmCu₅Al₇

Подяка. Автори висловлюють подяку дирекції Інституту Макса Планка хімічної фізики твердих тіл (Max Planck Institute for Chemical Physics of Solids) (м. Дрезден, Німеччина) за допомогу в проведенні частини експериментальних досліджень.

Список використаної літератури

- 1. Кристаллические структуры тернарных соединений в системах церий переходный металл алюминий / [О. С. Заречнюк, П. И. Крипякевич] // Кристаллография. – 1962. – Т. 7. – С. 543–554.
- 2. Эмсли Дж. Элемент. М. : Мир, 1993. 256 с.
- 3. Crystal structures of ternary rare-earth-3d transition metal compounds of the RT ₆Al₆ type / [Felner I.] // J. Less-Comm. Metals. 1980. Vol. 72. T. 1. P. 241–249.
- 4. Crystal structure of RCu₄Ag and RCu₄Al (R= rare earth) intermetallic compounds / [Takeshita T., Malik S. K., Wallace W. E.] // Rare Earths in Modern Science and Technology. 1980. Vol. 1980. P. 347–352.

- CSD –universal program package for single crystal or powder structure data treatment / [Akselrud L. G., Grin Yu. M., Pecharsky V. K., et al] // Coll. Abstr. 12th Europ. Crystallogr. Meeting. Moskow. August 20–29, 1989. 1989. – Vol. 3. – P. 155.
- 6. Magnetism and hyperfine interactions of ⁵⁷Fe, ¹⁵¹Eu, ¹⁵⁵Gd, ¹⁶¹Dy, ¹⁶⁶Er and ¹⁷⁰Yb in RMM compounds / [Felner I., Nowik I.] // J. Phys. Chem. Solids. 1979. Vol. 40. P. 1035–1044.

<u>Адреса для листування:</u> 79049 Львів, вул Вернадського, 34/105 Тел. 223-60-39 e-mail: <u>fmf@ua.fm</u> Стаття надійшла до редколегії 12.04.2012 р.